

PROGRAMMA SVOLTO DI CHIMICA

anno scolastico 2012/2013 classe : I

Le caratteristiche della materia:

Sostanze pure e miscugli

Soluzioni, Sospensioni, colloidi

Il comportamento della materia

Le trasformazioni fisiche e chimiche

Gli stati fisici della materia

I passaggi di stato

Teoria cinetica

Comportamento dei solidi

Comportamento dei liquidi

Comportamento dei gas

Leggi dei gas

Pressione

Fattori che influenzano la pressione

Modello atomico di Dalton

Modello atomico di Thomson

Modello atomico di Rutherford

Modello atomico di Bohr

Struttura dell'atomo

Numero Atomico

Numero di massa

Isotopi

Configurazione Elettronica

Tavola Periodica

LABORATORIO

Norme di comportamento

Norme di comportamento e sicurezza in laboratorio

Conoscenza della vetreria e strumentazione

Simboli di pericolo

Grandezze fisiche

Grandezze fisiche fondamentali e derivate

Unità di misura

Concetto di portata e sensibilità

Tecniche di separazione

Filtrazione

Distillazione

Cromatografia

Estrazione con solvente

Rappresentazione della tavola periodica

Firma docenti

Firma alunni